

欠席者連絡メモ

8月11日 木曜日 名前()

科目	理科
授 業	21713 P.56~57 P.60~61
宿 題	次回予習 P.106~109 P.112~113 P.116~117
プリント の有無	

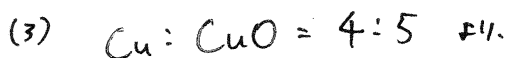
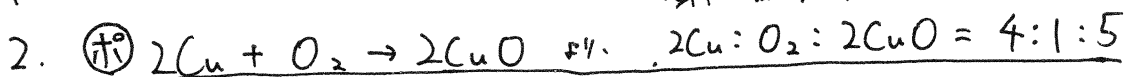
※次回の授業は開始30分前に来て下さい。補習します。

英和があればある

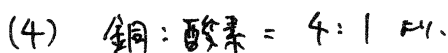
8/10 2イクリ3 2年化学

P.60~61

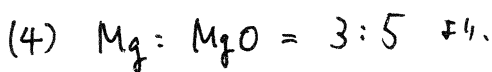
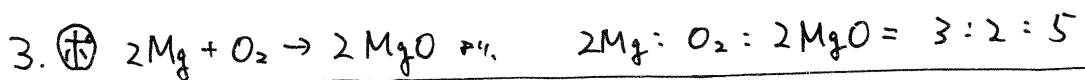
銅 酸素 酸化銅



$$4 : 5 = 2.4 : x \rightarrow 4x = 5 \times 2.4 \rightarrow x = 5 \times 0.6 = \underline{3.0 \text{ g}}$$



$$4 : 1 = 3.2 : x \rightarrow 4x = 3.2 \quad x = \underline{0.8 \text{ g}}$$



$$3 : 5 = 5.1 : x \rightarrow 3x = 5 \times 5.1 \rightarrow x = 5 \times 1.7 = 8.5 \text{ g}$$

$$8.5 \text{ g} - \underline{7.1 \text{ g}} = \underline{1.4 \text{ g}}$$

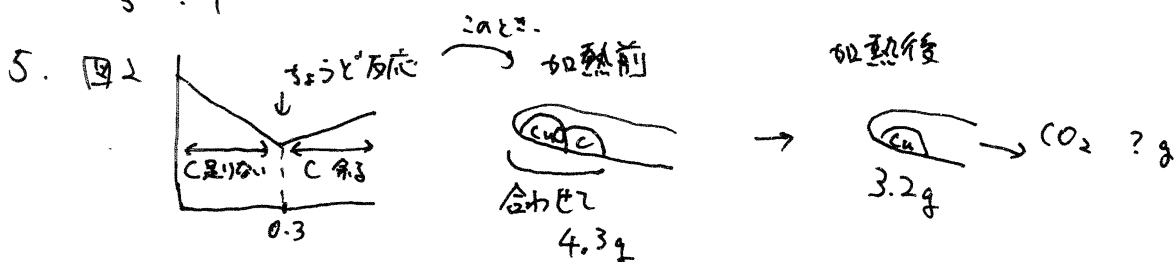
$5.1 + 2.0$
増えた量

4. グラフから、この塩酸と石灰石は、 $15 \text{ cm}^3 : 3.0 \text{ g}$ でちょうど反応!

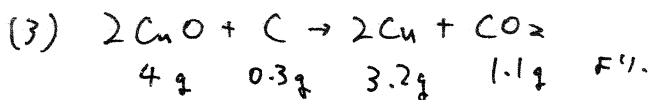
(4) 石灰石 4.0 g のとき、 1.0 g 余り! ←これをちょうど反応させるには、

$$\underline{15 \text{ cm}^3 : 3.0 \text{ g}} = x \text{ cm}^3 : 1.0 \text{ g} \quad \therefore x = \underline{5 \text{ cm}^3}$$

$5 : 1$



つまり、 $4.3 - 3.2 = \underline{1.1 \text{ g}}$ CO_2 の質量



$$\text{C} : \text{CO}_2 = 0.3 : 1.1 = 3 : 11$$

$$\rightarrow \text{C} : \text{O}_2 = 3 : 8$$

$$\text{CO}_2 - \text{C} = 11 - 3$$